# JP11100419

Publication Title:

RADIATION-CURABLE RESIN COMPOSITION

Abstract:

Abstract of JP 11100419

(A) Translate this text PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a photosetting resin composition that is excellent in adhesion to and fast-curability with a resin, a reflection membrane and a semipermeable membrane constituting optical disks and in resistances to heat and moisture in the hardened products and simultaneously shows a high light transmission to a beam for reading out recorded informations, and is useful as an adhesive for optical disks. SOLUTION: This photosetting resin composition contains (A) urethane (meth) acrylate, (B) a phosphoric ester bearing at least one (meth)acryloyl group in one molecule, (C) a (meth)-acrylate bearing at least one (meth)acryloyl group in one molecule other that the components A and B, (D) a compound hearing a mercapto group and a specific organosilyl group in one molecule and (E) a photopolymerization initiator.

Courtesy of http://v3.espacenet.com

#### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-100419

(43)公開日 平成11年(1999)4月13日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号		ΡI					
C 0 8 F 290/06			C08F2	90/06				
CO8L 75/16			C08L 1	75/16				
C O 9 J 175/16			C09J1	75/16				
G11B 7/24			G11B	7/24				
	5 4 1					541L		
		審査請求	未請求請求	項の数 1	FD	(全 16 頁)	最終頁例	こ続く
(21)出願番号	特願平9-279655		(71) 出願人	0000041	178			
				ジェイ	エスア・	ール株式会社		
(22)出顧日	平成9年(1997)9月26日			東京都中	中央区	築地2丁目114	<b>野24号</b>	
			(71)出願人	5921097	732			
				日本特殊	朱コー	ティング株式	会社	
				東京都中	中央区纪	築地2丁目11	<b>番24号</b>	
			(72)発明者	高橋(	<b>发彦</b>			
				東京都中	中央区	英地二丁目117	₩24号 E	3本合
				成ゴム			,	
			(72)発明者					
						築地二丁目114	₽24号 F	1本合
				成ゴム				
			(74) 代理人			谷 周志		
			(, 2, , 4, 2, )	, ·	7 <b>1</b> 70	- <i>1-41</i> -0-	最終頁に	<b>*综</b> ぐ
							AKT F	-n/L 1

# (54) 【発明の名称】 放射線硬化性樹脂組成物

# (57)【要約】

【課題】光ディスクを構成する樹脂、反射膜、半透過膜などとの接着性、速硬化性ならびに得られる硬化物の耐熱性および耐湿性に優れるとともに記録された情報を読みだすための光に対して高い光透過性を有する、ディスクの接着剤として有用な光硬化性樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 (A) ウレタン (メタ) アクリレート、(B) 一分子中に (メタ) アクリロイル基を少なくとも一個有するリン酸エステル化合物、(C) 前記 (A) 成分および (B) 成分以外の、一分子中に (メタ) アクリロイル基を少なくとも一個有する (メタ) アクリレート化合物、(D) 一分子中にメルカプト基と特定のオルガノシリル基を有する化合物、ならびに (E) 光重合開始

剤を含有する光硬化性樹脂組成物。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)ポリオール化合物、ポリイソシアネート化合物および水酸基含有(メタ)アクリレート化合物を反応させて得られるウレタン(メタ)アクリレート、(B)一分子中に(メタ)アクリロイル基を少なくとも一個有するリン酸エステル化合物、(C)前記(A)成分および(B)成分以外の、一分子中に(メタ)アクリロイル基を少なくとも一個有する(メタ)アクリレート化合物、(D)一分子中に少なくとも一個のメルカプト基と少なくとも一個の一SiRaRbR。(ここで、Ra、Rbおよび R。は独立にアルキル基、アルコキシ基、フェニル基、フェニルオキシ基、ハロゲン原子または水素原子を表す)で表される基をもつ化合物、ならびに(E)放射線重合開始剤を含有する放射線硬化性樹脂組成物。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、放射線硬化性樹脂 組成物に関し、特に光ディスクの製造に於いて接着剤と して有用である放射線硬化性樹脂組成物に関する。

#### [0002]

【従来の技術】近年、コンピューター装置技術、コンピ ューターソフトウエア技術、通信技術等をはじめとする 情報技術の発展により、より多くの情報を高速に伝達す ることが可能となってきている。これに伴いより多くの 情報を高密度に記録することができる記録媒体が望まれ 開発が進められつつある。このような高密度記録媒体と してDVD(デジタルビデオディスクまたはデジタルバ ーサタイルディスクと称する) が次世代の汎用の記録媒 体として開発されている。DVDは従来のCD(コンパ クトディスク)と異なり、2枚のディスクを張り合わせ て製造されるために張り合わせのための接着剤が必要と なり、ホットメルト接着剤、熱硬化型接着剤、嫌気硬化 型接着剤等を用いる試みがなされている。しかし、ホッ トメルト接着剤では熱安定性や耐候性が十分ではなく高 温環境下で軟化するため接着強度が低下して張り合わせ たディスクが剥がれたり変形したりする問題がある。ま た、該接着剤は透明性が高くないため、接着剤層を通し て記録を読みとる方式では使用が困難である。このよう な方式のDVDとしては、記録面にアルミニウムのよう な光反射率が高い物質の薄膜をスパッタリングなどの蒸 着方法でポリカーボネートのような透明な樹脂からなる ディスク上に形成した第一のディスクと、金あるいは窒 化珪素の薄膜などのような光を一部は透過し一部は反射 するような半透過膜を記録面にスパッタリングなどの蒸 着方法で透明な樹脂からなるディスク上に形成した第二 のディスクとを互いの記録面を内側にして接着剤で張り 合わせた構造のディスクが挙げられる。このようなDV Dでは第二のディスクの記録面とは反対側から記録を読 みとるための光を入射させ第二のディスクと第一のディ

スクの両方の記録を読みとるように設計されている。しかしながら、接着剤の透明性が低いと第一のディスクを読みとることが困難である。熱硬化型接着剤では硬化するときの熱によりディスクを構成する基材が変形したり、硬化に要する時間が長い等の問題がある。嫌気型硬化型接着剤も硬化に時間がかかるため生産性が低いという問題がある。このような問題を解決する方法として光硬化型の接着剤が提案されている。例えば、特開昭61-142545号公報および特開平6-89462号公報にはウレタンアクリレートを主成分とする紫外線硬化性樹脂接着剤が開示されている。しかし、この接着剤は光硬化性、硬化により得られる硬化物の耐熱性、耐湿性や被着体である樹脂、反射膜、半透過膜との接着性の点で十分に満足する性能が得られていない。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】そこで、本発明が解決しようとする課題はディスクを構成する樹脂、反射膜、半透過膜などとの接着性、速硬化性ならびに得られる硬化物の耐熱性および耐湿性に優れるとともに記録された 14 情報を読みだすための光に対して高い光透過性を有する放射線硬化性樹脂組成物を提供することにある。

#### [0004]

【発明を解決するための手段】本発明者らは、鋭意検討 した結果、以下に示す特定の放射線硬化性樹脂組成物に より前記課題を解決できることを見いだした。

【0005】すなわち、本発明は、(A)ポリオール化合物、ポリイソシアネート化合物および水酸基含有(メタ)アクリレート化合物を反応させて得られるウレタン(メタ)アクリレート、(B)一分子中に(メタ)アクリロイル基を少なくとも一個有するリン酸エステル化合物、(C)前記(A)成分および(B)成分以外の、一分子中に(メタ)アクリロイル基を少なくとも一個有する(メタ)アクリレート化合物、(D)一分子中に少なくとも一個のメルカプト基と少なくとも一個の一SiRaRbRc(ここで、Ra、RbおよびRcは独立にアルキル基、アルコキシ基、フェニル基、フェニルオキシ基、ハロゲン原子または水素原子を表す)で表される基をもつ化合物、ならびに(E)放射線重合開始剤を含有する放射線硬化性樹脂組成物を提供する。

【0006】以下、本発明の放射線硬化性樹脂組成物について詳述する。なお、本明細書においては、数平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィで測定されるポリスチレン換算の数平均分子量を意味する。

#### [0007]

#### 【発明の実施の形態】

## <u>(A)成分</u>

- (A) 成分として用いられるウレタン (メタ) アクリレート (以下、ウレタン (メタ) アクリレート (A) という) は、前記のとおり、 (a) ポリオール化合物、
- (b) ポリイソシアネート化合物および (c) 水酸基含

ルムチェーサンコータントフ

有(メタ)アクリレート化合物を反応させて得られる。 【0008】(a)ポリオール化合物;用いられるポリオール化合物としては、ポリエーテルポリオール、ポリカーボネートポリオール、ポリカプロラクトンポリオール、分子中に2個以上の水酸基を有する脂環式炭化水素、分子中に2個以上の水酸基を有する不飽和炭化水素等が用いられる。これらのポリオール化合物は一種単独で用いることも、2種類以上併用することもできる。上記ポリエーテルポリオールとしては、脂肪族ポリエーテルポリオール、芳香族ポリエーテルポリオール、を挙げることができる。

【0009】ここで、脂肪族ポリエーテルポリオールと しては、例えばポリエチレングリコール、ポリプロピレ ングリコール、ポリテトラメチレングリコール、ポリヘ キサメチレングリコール、ポリヘプタメチレングリコー ル、ポリデカメチレングリコール、ペンタエリスリトー ル、ジペンタエリスリトール、トリメチロールプロパ ン、およびトリメチロールプロパンのエチレンオキシド 付加トリオール、トリメチロールプロパンのプロピレン オキシド付加トリオール、トリメチロールプロパンのエ チレンオキシドとプロピレンオキシド付加トリオール、 ペンタエリスリトールのエチレンオキシド付加テトラオ ール、ジペンタエリスリトールのエチレンオキシド付加 ヘキサオール等のアルキレンオキシド付加ポリオール等 の多価アルコール、および2種類以上のイオン重合性環 状化合物を開環重合させて得られるポリエーテルポリオ ール等が挙げられる。

【0010】なお、イオン重合性環状化合物としては、 例えばエチレンオキシド、プロピレンオキシド、ブテン -1-オキシド、イソブテンオキシド、3,3-ビスク ロロメチルオキセタン、テトラヒドロフラン、2-メチ ルテトラヒドロフラン、ジオキサン、トリオキサン、テ トラオキサン、シクロヘキセンオキシド、スチレンオキ シド、エピクロルヒドリン、グリシジルエーテル、アリ ルグリシジルエーテル、アリルグリシジルカーボネー ト、ブタジエンモノオキシド、イソプレンモノオキシ ド、ビニルオキセタン、ビニルテトラヒドロフラン、ビ ニルシクロヘキセンオキシド、フェニルグリシジルエー テル、ブチルグリシジルエーテル、安息香酸グリシジル エステル等の環状エーテル類が挙げられる。上記二種類 以上のイオン重合性環状化合物の具体的な組み合わせと しては、例えばテトラヒドロフランとエチレンオキシ ド、テトラヒドロフランとプロピレンオキシド、テトラ ヒドロフランと2-メチルテトラヒドロフラン、テトラ ヒドロフランと3ーメチルテトラヒドロフラン、エチレ ンオキシドとプロピレンオキシド、ブテンー1ーオキシ ドとエチレンオキシド、テトラヒドロフランとブテンー 1-オキシドとエチレンオキシド等を挙げることができ

る。

【0011】また、上記イオン重合性環状化合物と、エチレンイミン等の環状イミン類、βープロピオラクトン、グリコール酸ラクチド等の環状ラクトン酸、およびジメチルシクロポリシロキサン類とを開環共重合させたポリエーテルポリオールを使用することもできる。

【0012】脂環式ポリエーテルポリオールとしては、例えば水添ビスフェノールAのアルキレンオキシド付加ジオール、水添ビスフェノールFのアルキレンオキシド付加ジオール、1,4ーシクロヘキサンジオールのアルキレンオキシド付加ジオール等が挙げられる。

【0013】 芳香族ポリエーテルポリオールとしては、例えばビスフェノールAのアルキレンオキシド付加ジオール、ビスフェノールFのアルキレンオキシド付加ジオール、ハイドロキノンのアルキレンオキシド付加ジオール、ナフトハイドロキノンのアルキレンオキシド付加ジオール、アントラハイドロキノンのアルキレンオキシド付加ジオール等が挙げられる。

【0014】ポリエーテルポリオールは次のような商品 名で市販されている。例えば脂肪族ポリエーテルポリオ ールとしては、PTMG650、PTMG1000、P TMG2000(以上、三菱化学(株)製)、PPG1 000, EXCENOL1020, EXCENOL2 020, EXCENOL3020, EXCENOL4 020 (以上、旭硝子 (株) 製)、PEG1000、ユ ニセーフ DC1100、ユニセーフDC1800、ユ ニセーフDCB1100、ユニセーフDCB1800 (以上、日本油脂(株))、PPTG1000、 PP TG2000, PPTG4000, PTG400, P TG650, PTG2000, PTG3000, PT GL1000、PTGL2000(以上、保土谷化学工 業(株)製)、Z-3001-4、 Z-3001-5、PBG2000、PBG2000B(以上、第一工 業製薬(株)製)、TMP30、PNT4グリコール、 EDAP4、 EDA P8 (以上、日本乳化剤(株) 製)、クオドロール(旭電化(株)製)、トーンポリオ ール0200、トーンポリオール0221、トーンポリ オール0301、トーンポリオール0310、トーンポ リオール2201、トーンポリオール2221(以上、 ユニオンカーバイド社製)が挙げられる。芳香族ポリエ ーテルポリオールとしてはユニオールDA400、DA 700、DA1000、DB400(以上、日本油脂 (株) 製) 等を挙げることができる。

【0015】また、上記ポリエステルポリオールは、多価アルコールと多塩基酸とを反応させて得られる。ここで、多価アルコールとしては、エチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、テトラメチレングリコール、ポリテトラメチレングリコール、1,4ーブタンジオール、1,5ーペンタンジオール、1,6ーヘキサンジオー

ル、1, 7-ヘプタンジオール、1, 8-オクタンジオ ール、ネオペンチルグリコール、1,4-シクロヘキサ ンジオール、1,4-シクロヘキサンジメタノール、 1, 2-ビス(ヒドロキシエチル)シクロヘキサン、 2, 2-ジエチルプロパン-1, 3-ジオール、3-メ チルペンタン-1,5-ジオール、ノナン-1,9-ジ オール、2-メチルオクタン-1,8-ジオール、グリ セリン、トリメチロールプロパン、トリメチロールプロ パンのエチレンオキシド付加体、トリメチロールプロパ ンのプロピレンオキシド付加体、トリメチロールプロパ 10 ンのエチレンオキシドとプロピレンオキシドの付加体、 ソルビトール、ペンタエリスリトール、ジペンタエリス リトール、アルキレンオキシド付加ポリオール [例え ば、TMP30、PNT4グリコール、EDA P4、 EDA P8 (以上、日本乳化剤 (株) 製)、クオド ロール(旭電化(株)製)、トーンポリオール020 0、トーンポリオール0221、トーンポリオール03 01、トーンポリオール0310、トーンポリオール2 201、トーンポリオール2221 (以上、ユニオンカ ーバイド社製)の商品名で入手することができる〕等が 20 挙げられる。また、多塩基酸としては、例えばフタル 酸、イソフタル酸、テレフタル酸、マレイン酸、フマル 酸、アジピン酸、セバシン酸等を挙げることができる。 これらのポリエステルポリオールの市販品としては、ク ラポールP1010、クラポールP2010、PMIP A、PKA-A、PKA-A2、PNA-2000(以 上、クラレ(株)製)等を使用することができる。ま た、上記ポリカーボネートポリオールとしては、例えば 式(1)で示されるポリカーボネートジオールが挙げら れる。

### [0016]

【化1】

 $HO - (R^1 - OCOO)_m - R^1 - OH$  (1)

【0017】(式中、R<sup>1</sup>は炭素原子数2~20のアルキレン基、(ポリ)エチレングリコールから両末端の水酸基を除いた残基、(ポリ)プロピレングリコールから両末端の水酸基を除いた残基、(ポリ)テトラメチレングリコールから両末端の水酸基を除いた残基を表し、具体的には1,4一ブタンジオール、1,5一ペンタンジオール、ネオペンチルグリコール、1,6一へキサンジオール、1,4ーシクロへキサンジメタノール、1、7ーペプタンジオール、1,8ーオクタンジオール、1、9ーノナンジオール、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、デトラプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、テトラプロピレングリコール等から両末端の水酸基を除いた残基が挙げられ、mは1~30の整数である)

【0018】該ポリカーボネートポリオールは、DN-980、DN-981、DN-982、DN-98 3 (以上、日本ポリウレタン工業(株)製)、PC-8000(PPG社製)、PNOC1000、PNOC2000、PMC100、PMC2000(以上、

(株) クラレ製)、プラクセル CD-205、CD-208、CD-210、CD-220、CD-205PL、CD-210PL、CD-220PL、CD-220PL、CD-220PL、CD-220PL、CD-210HL、CD-210HL、CD-220HL、CD-210T、CD-221T(以上、ダイセル化学工業(株)製)等の商品名で市販されている。

【0019】上記ポリカプロラクトンポリオールとしては、例えば、 $\varepsilon$ ーカプロラクトンを、例えばエチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、テトラメチレングリコール、ポリテトラメチレングリコール、1,2ーポリブチレングリコール、1,6ーへキサンジオール、ネオペンチルグリコール、1,4ーシクロへキサンジメタノール、1,4ーブタンジオール等のジオールに付加反応させて得られるポリカプロラクトンジオールが挙げられる。これらはプラクセル 205、205AL、212、212AL、220、220AL(以上、ダイセル化学工業(株)製)等の商品名で市販されている。

【0020】分子中に2個以上の水酸基を有する脂肪族 炭化水素としては、エチレングリコール、プロピレングリコール、テトラメチレングリコール、1,4ーブタンジオール、1,5ーペンタンジオール、1,6ーヘキサンジオール、1,7ーペプタンジオール、1,8ーオクタンジオール、1,9ーノナンジオール、ネオペンチルグリコール、2,2ージエチルー1,3ープロパンジオール、3ーメチルー1,5ーペンタンジオール、2ーメチルー1,8ーオクタンジオール、ヒドロキシ末端水添ポリブタジエン、グリセリン、トリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ソルビトール等が挙げられる。

【0021】分子中に2個以上の水酸基を有する脂環式 炭化水素としては、例えば1,4ーシクロへキサンジオ ール、1,4ーシクロへキサンジメタノール、1,2ー ビス(ヒドロキシエチル)シクロへキサン、ジシクロペ ンタジエンのジメチロール化合物、トリシクロデカンジ メタノール等が挙げられる。分子中に2個以上の水酸基 を有する不飽和炭化水素としては、例えばヒドロキシ末 端停止ポリブタジエン、ヒドロキシ末端停止ポリイソプ レン等が挙げられる。

【0022】 さらにまた、上記以外のポリオールとしては、例えば $\beta$ ーメチルー $\delta$ ーバレロラクトンジオール、ひまし油変性ジオール、ポリジメチルシロキサンの末端ジオール化合物、ポリジメチルシロキサンの末端カルビトール変性ジオール等が挙げられる。これらの(a)ポリオール化合物の好ましい数平均分子量は $50\sim150$ 00、特に好ましくは $100\sim8000$ である。

【0023】(b) ポリイソシアネート化合物;ウレタ ン(メタ)アクリレート(A)の合成に使用される (b) ポリイソシアネートとしては、例えば2, 4-ト リレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシア ネート、1,3-キシリレンジイソシアネート、1,4 ーキシリレンジイソシアネート、1,5ーナフタレンジ イソシアネート、m-フェニレンジイソシアネート、 p-フェニレンジイソシアネート、3,3 - -ジメチル 4 ~ -ジフェニルメタンジイソシアネート、3,3 ~ -ジメチルフェニレンジイソシアネート、4,4´ービフ ェニレンジイソシアネート、1.6-ヘキサンジイソシ アネート、イソホロンジイソシアネート、2,2,4-トリメチルヘキサメチレンジイソシアネート、ビス(2) ーイソシアネートエチル)フマレート、6-イソプロピ ルー1, 3-フェニルジイソシアネート、4-ジフェニ ルプロパンジイソシアネート、リジンジイソシアネー ト、水添ジフェニルメタンジイソシアネート、水添キシ リレンジイソシアネート、テトラメチルキシリレンジイ ソシアネート等が挙げられる。これらのうち、2,4-トリレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシ アネート、水添キシリレンジイソシアネート、イソホロ ンジイソシアネート、水添ジフェニルメタンジイソシア\* \*ネート等が好ましい。これら(b)のポリイソシアネート化合物は一種単独でまたは2種類以上を組み合わせて用いることができる。

【0024】(c)水酸基含有(メタ)アクリレート化 合物: ウレタン (メタ) アクリレート (A) の合成に使 用される第三の反応成分である、(c)の水酸基含有 (メタ) アクリレート化合物としては、例えば2-ヒド ロキシエチル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシプ ロピル (メタ) アクリレート、4-ヒドロキシブチル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシー3-フェニル オキシプロピル (メタ) アクリレート、1, 4-ブタン ジオールモノ (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシア ルキル (メタ) アクリロイルホスフェート、4-ヒドロ キシシクロヘキシル (メタ) アクリレート、1.6-ヘ キサンジオールモノ (メタ) アクリレート、ネオペンチ ルグリコールモノ (メタ) アクリレート、トリメチロー ルプロパンジ (メタ) アクリレート、、トリメチロール エタンジ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトール トリ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールペ ンタ (メタ) アクリレート、および下記構造式 (2) で

表される(メタ)アクリレート等が挙げられ、

[0025]

[化2]

$$CH_{2} = C - C - OCH_{2}CH_{2} - (OCCH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2})n - OH$$

$$\parallel \qquad \qquad \parallel$$

$$R^{2} \quad O \qquad O$$
(2)

【0026】 〔式中、R<sup>2</sup>は水素原子またはメチル基を示し、nは1~15、好ましくは1~4の整数を示す〕、さらにアルキルグリシジルエーテル、アリルグリシジルエーテル、グリシジルを含有化合物と(メタ)アクリル酸との付加反応により得られる化合物も挙げることができる。これらのうち、2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、2ーヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、4ーヒドロキシブチル(メタ)アクリレート等が好ましい。ウレタン(メタ)アクリレート(A)の合成方法は特に制限されないが、例えば次の(i)~(iii)の方法に従って行われる。

【0027】(i)(b)ポリイソシアネート化合物および(c)水酸基含有(メタ)アクリレート化合物を反応させ、次いで得られた生成物に(a)ポリオール化合物を反応させる方法。

【0028】(ii)(a)ポリオール化合物、(b)ポリイソシアネート化合物、(c)水酸基含有(メタ)アクリレート化合物を一括に仕込んで反応させる方法。【0029】(iii)(a)ポリオール化合物および(b)ポリイソシアネート化合物を反応させ、次いで得られた生成物に(c)水酸基含有(メタ)アクリレート化合物を反応させる方法。

【0030】本発明で用いるウレタン(メタ)アクリレート(A)の合成においては通常、ナフテン酸銅、ナフテン酸コベルト、ナフテン酸亜鉛、ラウリル酸ジーnーブチルスズ、トリエチルアミン、1,4ージアザー2ーメチルビシクロ[2.2.2]オクタン、1,4ージアザー2ーメチルビシクロ[2.2.2]オクタン等のウレタン化触媒を、(a)ポリオール、(b)ポリイソシアネートおよび(c)水酸基含有(メタ)アクリレートの合計重量100重量部当り0.01~1重量部用いて反応を行うのが好ましい。この反応における反応温度は、通常0~90℃、好ましくは10~80℃で行う。本発明で用いるウレタン(メタ)アクリレートの好ましい数平均分子量は、400~2000であり、特に600~10000であることが好ましい。

【0031】本発明の組成物において、ウレタン(メタ)アクリレート(A)の量は、通常、(A)成分と(B)成分と(C)成分の合計重量100重量部当たり5~70重量部でよく、好ましくは30~90重量部である。ウレタン(メタ)アクリレート(A)が少なすぎると得られる硬化物の基材に対する密着力が十分でなく、多すぎると組成物の粘度が高くなりすぎて取り扱いに支障を生じる場合がある。

。 【0032】<u>(B) 成分</u>

(6)

本発明において(B)成分として用いられる一分子中に (メタ)アクリロイル基を少なくとも一個有するリン酸 エステル化合物(以下、リン酸エステル化合物(B)という)としては、モノ [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ホスフェート、モノ [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ジフェニルホスフェート、モノ [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ホスフェート、ビス [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ホスフェート、ビス [2-(メタ)アクリロイルオキシプロピル]ホスフェート、トリス [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ホスフェート、トリス [2-(メタ)アクリロイルオキシエチル]ホスフェート、および下記式(3)で示される化合物が挙げられる。

[0033]

\*【化3】 O R3—P—R5 (3)

(式中、 $R^3$ 、 $R^4$ および $R^5$ は独立に式(4)、式 (5)、式(6)、式(7)もしくは式(8)で示される基または水酸基を表し、但し  $R^3$ 、 $R^4$ および $R^5$ の内少なくとも一つは式(4)、式(5)、式(6)もしくは式(7)で表される基である。

10

[0034]

【化4】

$$CH_{2} = C - C - O - CH_{2}CH_{2} - O - C - NH - NH - CH_{3}$$

$$R_{6} O CH_{2} = C - C - O - CH_{2}CH_{2} - O - C - NH - CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3} CH_{3}$$

(式中、 $R^6$ は水素原子またはメチル基を表す)

[0035]

※【化5】

**※** 20

$$CH_{2} = C - C - O - CH_{2}CH_{2} - O - C - NH$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

(式中、R<sup>7</sup>水素原子またはメチル基を表す)

R8 O

[0036]

 $\stackrel{\star}{\circ}$   $\stackrel{\circ}{\circ}$   $\stackrel{\circ}{\circ}$ 

(式中、R<sup>8</sup>は水素原子またはメチル基を表す)

[0037]

☆【化7】

★【化6】

$$CH_{2} = C - C - O - CH_{2}CHCH_{2} + O - CH_{2}CHCH_{2} + O - CH_{2}CH - CH_{2} + O - CH_{2}CH - CH$$

(式中、  $R^9$ 、 $R^{10}$ および  $R^{11}$ は独立に水素原子またはメチル基を表し、sは $1\sim5$ を表す)

[0038]

【化8】

$$CH_{2} = C - C - O - CH_{2}CH_{2} - O - R^{12}O$$
(8)

(式中、 $R^{12}$ は水素原子またはメチル基を表す)

【0039】これらのリン酸エステル化合物(B)の中 50 P-100、JAMP-514、JPA-514(以

でもリン原子と結合する水酸基を含まないリン酸エステル化合物が好ましい。リン酸エステル化合物(B)は、例えば、ライトエステルPーM、P-2M(以上、共栄社化学(株)製)、ビスコート3PA(大阪有機化学工業(株)製)、EB-169、EB-179、EB-3603、R-DX63182(以上、ダイセルUCB(株)製)、AR-100、MR-200、MR-260(以上、大八化学(株)製)、JAMP-100、IAMP-514、IPA-514(以

上、城北化学(株)製)等の商品名で市販されている。 これらのうち、前記のリン原子と結合する水酸基を含ま ないリン酸エステル化合物としては例えばビスコート3 PAが挙げられる。

11

【0040】本発明の組成物におけるリン酸エステル化合物(B)の量は、(A)成分と(B)成分と(C)成分の合計重量100重量部当り、通常、0.1~30重量部でよく、好ましくは0.2~10重量部、特に好ましくは0.5~5重量部である。(B)成分の配合量が少なすぎると被接着基材、特に金属基材との接着が不十分であり、多すぎると水分の吸収による金属基材の腐食等が生じる場合がある。

#### 【0041】(C)成分

本発明の組成物に (C) 成分として用いられる、 (A) 成分および (B) 成分以外の、一分子中に (メタ) アクリロイル基を少なくとも一個有する (メタ) アクリレート化合物 (以下、 (メタ) アクリレート化合物 (C) という) としては、 (メタ) アクリロイル基を一つだけ有する単官能化合物と二つ以上有する多官能化合物の何れの化合物を用いてもよく、適当な比率で併用してもよい

【0042】上記単官能化合物としては、例えば2-ヒ ドロキシエチル (メタ) アクリレート、2ーヒドロキシ プロピル (メタ) アクリレート、4ーヒドロキシブチル (メタ) アクリレート、メチル (メタ) アクリレート、 エチル (メタ) アクリレート、プロピル (メタ) アクリ レート、イソプロピル(メタ)アクリレート、ブチル (メタ) アクリレート、アミル (メタ) アクリレート、 イソブチル (メタ) アクリレート、t-ブチル (メタ) アクリレート、ペンチル (メタ) アクリレート、イソア 30 ミル (メタ) アクリレート、ヘキシル (メタ) アクリレ ート、ヘプチル(メタ)アクリレート、オクチル(メ タ) アクリレート、イソオクチル (メタ) アクリレー ト、2-エチルヘキシル(メタ)アクリレート、ノニル (メタ) アクリレート、デシル (メタ) アクリレート、 イソデシル(メタ)アクリレート、ウンデシル(メタ) アクリレート、ドデシル(メタ)アクリレート、ラウリ ル(メタ)アクリレート、オクタデシル(メタ)アクリ レート、ステアリル (メタ) アクリレート、テトラヒド ロフルフリル (メタ) アクリレート、ブトキシエチル (メタ) アクリレート、エトキシジエチレングリコール (メタ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレー \*

12

\*ト、シクロヘキシル (メタ) アクリレート、フェノキシ エチル (メタ) アクリレート、ポリエチレングリコール モノ (メタ) アクリレート、ポリプロピレングリコール モノ (メタ) アクリレート、メトキシエチレングリコー ルモノ (メタ) アクリレート、エトキシエチル (メタ) アクリレート、エトキシエトキシエチル (メタ) アクリ レート、メトキシポリエチレングリコール (メタ) アク リレート、メトキシポリプロピレングリコール (メタ) アクリレート、ジシクロペンタジエニル (メタ) アクリ レート、ジシクロペンタニル(メタ)アクリレート、ジ シクロペンテニル (メタ) アクリレート、トリシクロデ カニル (メタ) アクリレート、ボルニル (メタ) アクリ レート、イソボルニル(メタ)アクリレート、アダマン チル (メタ) アクリレート、ジメチルアミノエチル (メ タ) アクリレート、ジエチルアミノエチル (メタ) アク リレート、7ーアミノー3, 7ージメチルオクチル (メ タ) アクリレート、(メタ) アクリロイルモルホリン、 2- (メタ) アクリロイルオキシエチルフタル酸、2-(メタ) アクリロイルオキシエチルヘキサヒドロフタル 20 酸、2-(メタ)アクリロイルオキシプロピルフタル 酸、2-(メタ) アクリロイルオキシプロピルテトラヒ ドロフタル酸、2-(メタ) アクリロイルオキシプロピ ルヘキサヒドロフタル酸、2-(メタ) アクリロイルオ キシエチルコハク酸、トリフルオロエチル (メタ) アク リレート、テトラフルオロプロピル (メタ) アクリレー ト、ヘキサフルオロプロピル (メタ) アクリレート、オ クタフルオロペンチル (メタ) アクリレート、ヘプタデ カフルオロデシル (メタ) アクリレート、下記式 (3)

【0043】 【化9】

$$CH_2 = C - C - O - (R^{13}O)p$$
 (9)

~ (5) で表される化合物を挙げることができる。

[式中、 $R^{13}$ は炭素数  $2\sim 6$  のアルキレン基または炭素数  $2\sim 6$  のヒドロキシアルキレン基を示し、 $R^{14}$ は水素原子またはメチル基を示し、 $R^{15}$ は水素原子または炭素数  $1\sim 1$  2 のアルキル基を示し、P は  $0\sim 2$  0 の整数を示す。]

ジル (メタ) アクリレー \* 【化10】  $CH_2 = C - C - (OR^{17}C)q - O - CH_2 - O$   $R^{16}O$ (10)

〔式中、 $R^{16}$ は水素原子またはメチル基を示し、 $R^{17}$ は 炭素数  $2\sim8$  のアルキレン基を示し、q は  $0\sim8$  の整数を示す。〕

【0045】 【化11】

[0044]

$$CH_{2} = C - C - (OR^{19}C)_{r} - O - CH_{2} - C - CH C$$

$$R^{20}$$

$$R^{18} O O CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$R^{21}$$

$$R^{21}$$

$$R^{21}$$

$$R^{21}$$

$$R^{21}$$

〔式中、 $R^{18}$ は水素原子またはメチル基を示し、 $R^{19}$ は 炭素数2~8のアルキレン基を示し、rは0~8の整数 を示し、 $R^{20}$ および $R^{21}$ は独立に水素原子または炭素数 1~6のアルキル基を示す。〕

【0046】これらの市販品としては、アロニックス M101, M102, M110, M111, M113, M114, M117, M120, M152, M154, M5300、M5400、M5500、M5600(以 上、東亞合成(株)製)、KAYARAD TC-11 0S、R-128H、R629、R644(以上、日 本化薬(株)製)、IPAA、AIB、SBAA、TB A, IAAA, HEXA, CHA, NOAA, IOA A, INAA, LA, TDA, MSAA, CAA, HD AA, LTA, STA, ISAA-1, ODAA, ND AA, IBXA, ADAA, TCDA, 2-MTA, D MA、ビスコート #150、#150D、#155、 #158, #160, #190, #190D, #19 2、#193、#220、#320、#2311HP、 #2000, #2100, #2150, #2180, M TG(以上、大阪有機化学工業(株)製)、NKエステ  $N = 10 \, \text{G}$ ,  $M = 10 \, \text{G}$ ,  $M = 90 \, \text{G}$ ,  $M = 230 \, \text{G}$ G, CB-1, SA, S, AMP-10G, AMP-20G, AMP-60G, AMP-90G, A-SA, N LA(以上、新中村化学工業(株)製)、ACMO ((株) 興人製)、ライトアクリレート IA-A、L -A, S-A, BO-A, EC-A, MTG-A, DP M-A, PO-A, P-200A, THF-A, IB-XA, HOA-MS, HOA-MPL, HOA-MP E, HOA-HH, IO-A, BZ-A, NP-EA, NP-10EA、HOB-A、FA-108、エポキシ エステルM-600A(以上、共栄社化学(株)製)、 FA-511、FA-512A、FA-513A(以 上、日立化成工業(株)製)等が挙げられる。

【0047】また、上記多官能化合物としては、例えば エチレングリコールジ (メタ) アクリレート、プロピレ ングリコールジ (メタ) アクリレート、1, 4ーブタン ジオールジ (メタ) アクリレート、1,6-ヘキサンジ オールジ (メタ) アクリレート、1, 9-ノナンジオー ルジ (メタ) アクリレート、ジエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、トリエチレングリコールジ(メ タ) アクリレート、テトラエチレングリコールジ (メ タ)アクリレート、ポリエチレングリコールジ(メタ) アクリレート、ジプロピレングリコールジ (メタ) アク リレート、トリプロピレングリコールジ(メタ)アクリ レート、ポリプロピレングリコールジ (メタ) アクリレ 50 M-215、M-220、M-225、M-233、M

ート、ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレー ト、ヒドロキシピバリン酸ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパントリ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ (メ 10 タ) アクリレート、ペンタエリスリトールテトラ (メ タ) アクリレート、ジトリメチロールプロパンテトラ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールペンタ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールヘキサ (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパントリオ キシエチル (メタ) アクリレート、トリメチロールプロ パンポリオキシエチル (メタ) アクリレート、トリメチ ロールプロパントリオキシプロピル (メタ) アクリレー ト、トリメチロールプロパンポリオキシエチル (メタ) アクリレート、トリス (2-ヒドロキシエチル) イソシ 20 アヌレートジ (メタ) アクリレート、トリス (2ーヒド ロキシエチル) イソシアヌレートトリ (メタ) アクリレ ート、エチレンオキシド付加ビスフェノールAジ(メ タ)アクリレート、エチレンオキシド付加ビスフェノー ルFジ(メタ)アクリレート、プロピレンオキシド付加 ビスフェノールAジ (メタ) アクリレート、プロピレン オキシド付加ビスフェノールFジ(メタ)アクリレー ト、トリシクロデカンジメタノールジ(メタ)アクリレ ート、ビスフェノールAジエポキシジ(メタ)アクリレ ート、ビスフェノールFジエポキシジ(メタ)アクリレ ート等が挙げられる。

【0048】これらの市販品としては、SA-100 2, SA-2006, SA-2007, SA-410 0, SA-5001, SA-6000, SA-760 0、SA-8000、SA-9000(以上、三菱化学 (株) 製)、ビスコート #195、#195D、#2 14HP, #215, #215D, #230, #230 D, #260, #295, #295D, #300, #3 10HP、#310HG、#312、#335HP、# 335D, #360, GPT, #400, V#540, #700、GPT(以上、大阪有機化学工業(株) 製)、KAYARADMANDA、R-526、NPG DA, PEG400DA, R-167, HX-220, HX-620, R-551, R-712, R-604, R-684, GPO-303, TMPTA, THE-330, TPA-320, TPA-330, PET-3 0, RP-1040, T-1420, DPHA, D-310, D-330, DPCA-20, DPCA-30,DPCA-60、DPCA-120(以上、日本化薬 (株) 製)、アロニックス M-210、M-208、

-240、M-245、M-260、M-270、M-305、M-309、M-310、M-315、M-320、M-350、M-360、M-400、M-408、M-450(以上、東亞合成(株)製)、SR-212、SR-213、SR-355(以上、サートマー社製)、SP-1506、SP-1507、SP-1509、SP-1519-1、SP-1563、SP-2500、VR60、VR77、VR90(以上、昭和高分子(株)製)等が挙げられる。

【0049】本発明の組成物において、( $\cancel{A}\cancel{9}$ ) アクリレート化合物(C)の配合量は、(A)成分と(B)成分と(C)成分の合計重量100重量部当たり、通常、 $10\sim95$ 重量部でよく、好ましくは $30\sim90$ 重量部である。

## 【0050】(D)成分

(D) 成分としては、一分子中に少なくとも一個のメルカプト基と少なくとも一個の、式:一SiRaRbR c(ここで、 Ra、 Rbおよび Rcは独立にアルキル基、アルコキシ基、フェニル基、フェニルオキシ基、ハロゲン原子または水素原子を表す)で表される基を有する化合物(以下、オルガノシリル基含有メルカプタン(D)という)が使用される。上記において、 Ra、Rbおよび Rcで表されるアルキル基としては、例えばメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基およびヘキシル基が挙げられ、アルコキシ基としては、例えばメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基およびブトキシ基が挙げられ、ハロゲン原子としてはフッ素、塩素、臭素の原子が挙げられる。

#### 【0051】該オルガノシリル基含有メルカプタン

(D) としては、例えば、y-メルカプトプロピルメチ ルモノメトキシシラン、γーメルカプトプロピルメチル ジメトキシシラン、γーメルカプトプロピルトリメトキ シシラン、γーメルカプトプロピルモノエトキシシラ ン、γーメルカプトプロピルジエトキシシラン、γーメ ルカプトプロピルトリエトキシシラン、βーメルカプト エチルモノエトキシシラン、β-メルカプトエチルトリ エトキシシラン、βーメルカプトエチルトリエトキシシ ラン等が挙げられる。 これらの化合物のうち、特にγ ーメルカプトプロピルトリメトキシシラン、ャーメルカ プトプロピルメチルジメトキシシラン、βーメルカプト エチルトリエトキシシランが好ましい。これらは一種単 独でも二種以上の組み合わせでも使用することができ る。該オルガノシリル基含有メルカプタン(D)は、例 えば、SH6062、AY43-062(以上、東レ・ ダウ・コーニング・シリコーン (株) 製) 等が挙げられ る。

【0052】本発明の組成物において、オルガノシリル 基含有メルカプタン(D)の配合量は、通常、(A)成 分と(B)成分と(B)成分の合計重量100重量部当 たり0.01重量部以上であり、好ましくは0.05~50 20重量部、特に好ましくは $0.1\sim10$ 重量部である。配合量が少なすぎると被接着基材、特に金属基材との接着性が不十分となることがある。

16

### 【0053】(E)放射線重合開始剤

(E) 成分として用いられる放射線重合開始剤として は、公知の放射線硬化性樹脂組成物に使用されるもので あれば特に制限無く使用することが可能であり、例え ば、1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、3 ーメチルアセトフェノン、2,2-ジメトキシー2-フ ェニルアセトフェノン、キサントン、フルオレノン、ベ ンズアルデヒド、フルオレン、アントラキノン、トリフ ェニルアミン、カルバゾール、3-メチルアセトフェノ ン、ベンゾフェノン、4-クロロベンゾフェノン、4, 4′ ージメトキシベンゾフェノン、4, 4′ ージアミノ ベンゾフェノン、ベンゾインエチルエーテル、ベンゾイ ンプロピルエーテル、ミヒラーズケトン、ベンジルジメ チルケタール、1-(4-イソプロピルフェニル)-2 ーヒドロキシー2ーメチルプロパン-1-オン、2ーヒ ドロキシー2-メチルー1-フェニルプロパン-1-オ 20 ン、1-(4-ドデシルフェニル)-2-ヒドロキシー 2-メチルプロパン-1-オン、4-(2-ヒドロキシ エトキシ)フェニルー(2-ヒドロキシー2-プロピ ル)ケトン、2-メチル-1-[4-(メチルチオ)フ ェニル] -2 ーモルホリノープロパンー1 ーオン、2, 4, 6-トリメチルベンゾイルフェニルホスフィネー ト、2、4、6ートリメチルベンゾイルジフェニルホス フィンオキシド、2-ベンジル-2-ジメチルアミノ-1-(4-モルホリノフェニル)ーブタン-1ーオン、 ビス(2,6-ジメトキシベンゾイル)-2,4,4-トリメチルペンチルホスフィンオキシド、メチルベンゾ イルホルメート、チオキサントン、ジエチルチオキサン トン、2-イソプロピルチオキサントン、2-クロロチ オキサントン、オリゴ [2-ヒドロキシー2-メチルー 1-[4-(1-メチルビニル)フェニル]プロパノ ン] 等が挙げられる。これらの中で好ましいものは、1 ーヒドロキシシクロヘキシルケトン、2-ベンジルー2 ージメチルアミノー1ー(4ーモルホリノフェニル)-ブタン-1-オン、2-メチル-1-[4-(メチルチ オ)フェニル]-2-モルホリノプロパン-1-オン、 40 ビス(2,6-ジメトキシベンゾイル)-2,4,4-トリメチルペンチルホスフィンオキシド、2,4,6-トリメチルベンゾイルジフェニルホスフィンオキシド、 2, 4, 6-トリメチルベンゾイルフェニルホスフィネ ートである。

【0054】この放射線重合開始剤はIRGACURE 184、261、369、500、651、907、C GI-403、819、1700、1800、1850 (以上、チバガイギー社製)、Lucirin TP O、LR8728、LR8893 (以上、BASF社 製)、Darocur 953、1116、1173、

1664、2273、2959、ZL1 3331(以上、メルク社製)、ユベクリルP36(UCB社製)、VICURE55(アクゾ社製)、ESACUREKIP100F、KIP150(LAMBERTI社製)、KAYACUREITX、QTX、DETX、BMS(以上、日本化薬(株)製)等の商品名で入手することができる。これらの放射線重合開始剤のうち、IRGACURE184、369、651、907、CGI-1700、1800、1850、Lucirin TPO、LR8728、LR8893が好ましい。これらは、単独で用いてもまたは二種以上組み合わせて用いてもよい。

【0055】本発明の組成物において、(E)成分の配合量は、(A)成分と(B)成分と(C)成分の合計重量100重量部当たり、通常、 $0.1\sim20$ 重量部でよく、好ましくは $0.5\sim15$ 重量部、特に好ましくは $1\sim10$ 重量部である。

#### 【0056】 その他の成分

本発明の組成物には、(A)~(E)の必須成分の他に 種々の成分を本発明の目的が損なわれない範囲のおいて 配合することができる。反応成分として、例えば、(メ タ) アクリロイル基を含む化合物以外のラジカル重合性 化合物を含むことができる。このような化合物として は、Nービニルピロリドン、Nービニルカプロラクタ ム、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、スチレン、ジビ ニルベンゼン、不飽和ポリエステル等を挙げることがで きる。不飽和ポリエステルはラジカル重合性不飽和二重 結合を有するジカルボン酸とアルコール類のエステルで あり、ラジカル重合性不飽和二重結合を有するジカルボ ン酸としては無水マレイン酸、イタコン酸、フマル酸を 挙げることができ、アルコール類としては、メタノー ル、エタノール、nープロピルアルコール、isoープ ロピルアルコール、n-ブチルアルコール、iso-ブ チルアルコール、secーブチルアルコール、tert ーブチルアルコール、n-ヘキサノール、シクロヘキサ ノール、2-エチルヘキシルアルコール等の一価アルコ ール; エチレングリコール、ジエチレングリコール、 トリエチレングリコール等の(ポリ)エチレングリコー ル類; プロピレングリコール、ジプロピレングリコー ル、トリプロピレングリコール等の(ポリ)プロピレン グリコール類: 1.6-ヘキサンジオール等の二価ア ルコール: グリセリン、トリメチロールプロパン等の 三価アルコール等が挙げられる。

【0057】また、本発明の組成物には、必要に応じて、エポキシ樹脂、ポリアミド、ポリアミドイミド、ポリウレタン、ポリブタジエン、クロロプレン、ポリエーテル、ポリエステル、ペンタジエン誘導体、SBS(スチレン/ブタジエン/スチレンブロック共重合体)、SBSの水添物、SIS(スチレン/イソプレン/スチレンブロック共重合体)、石油樹脂、キシレン樹脂、ケト

ン樹脂、フッ素系オリゴマー、シリコーン系オリゴマー、ポリスルフィド系オリゴマー等を配合することができる。

【0058】さらに必要に応じて各種塗料添加剤、例え ば酸化防止剤、紫外線吸収剤、光安定剤、老化防止剤、 シランカップリング剤、消泡剤、レベリング剤、帯電防 止剤、界面活性剤、保存安定剤、熱重合禁止剤、可塑 剤、濡れ性改良剤等を配合することもできる。酸化防止 剤としては、例えば、フェノール系、ビスフェノール 系、高分子型フェノール系、イオウ系およびリン系の酸 化防止剤が挙げられ、市販品としては例えばIrgan ox 245, 259, 565, 1010, 1035, 1076, 1081, 1098, 1222, 1330 (以上、チバガイギー社製) 等の商品名が挙げられる。 【0059】紫外線吸収剤としてはベンゾトリアゾール 系、トリアジン系の紫外線吸収剤が挙げられ、市販品と しては、Tinuvin P、234、320、32 6、327、328、213、400(以上、チバガイ ギー社製)、Sumisorb110、130、14 0, 220, 250, 300, 320, 340, 35 0、400(以上、住友化学(株)製)等の商品名が挙 げられる。

【0060】光安定剤としては、Tinuvin 144、292、622LD(以上、チバガイギー社製)サノールLS440、LS770(以上、三共(株)製)、Sumisorb TM-061(住友化学(株)製)等の商品名が挙げられる。光安定剤は(A)成分、(B)成分および(C)成分の合計重量を100重量部としたとき、5重量部以下配合できる。

【0061】老化防止剤としてはフェノール系老化防止 剤、アリルアミン系老化防止剤、ケトンアミン系系老化 防止剤等が挙げられ、それらの市販品としてはAnti gene W, S, P, 3C, 6C, RD-G, FR, AW(以上、住友化学(株)製)等が挙げられる。 【0062】シランカップリング剤としては、N-(2 ーアミノエチル) -3-アミノプロピルメチルジメトキ シシラン、 N-(2-アミノエチル)-3-アミノプ ロピルトリメトキシシラン、γ-アミノプロピルトリエ トキシシラン、γーグリシドキシルプロピルトリメトキ シシラン、γーグリシドキシルプロピルメチルジメトキ シシラン、2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エ チルトリメトキシシラン、ャークロロプロピルメチルジ メトキシシラン、γークロロプロピルトリメトキシシラ ン、γーメタクリロイルオキシプロピルトリメトキシシ ラン等が挙げられる。これらの市販品としては、サイラ エースS310、S311、S320、S321、S3 30, \$510, \$520, \$530, \$610, \$6 20、S710、S810 (以上、チッソ (株) 製)、 SH6020, SZ6023, SZ6030, SH60 40、SH6076、SZ6083(以上、東レ・ダウ

コーニング・シリコーン (株) 製)、KBM403、KBM503、KBM602、KBM603、KBM803、KBE903 (以上、信越化学工業 (株) 製) 等が挙げられる。

【0063】消泡剤としては、フローレンAC-202、AC-300、AC-303、AC-326F、AC-900、AC-1190、AC-2000(以上、共栄社化学(株)製)等の商品名で市販されているケイ素やフッ素を含まない有機共重合体、フローレンAC-901、AC-950、AC-1140、AO-3、AO-4OH(以上、共栄社化学(株)製)、FS1265、SH200、SH5500、SC5540、SC5570、F-1、SD5590(以上、東レ・ダウ・コーニング・シリコーン(株)製)等の商品名で市販されているシリコーン系消泡剤、メガファックF-142D、F-144D、F-178K、F-179、F-815(以上、大日本インキ化学工業(株)製)等の商品名で市販されているフッ素系消泡剤等が挙げられる。

【0064】レベリング剤としては、ポリフローNo.7、No.38、No.50E、S、75、No.75、No.70、No.90、No.95、No.300、No.460、ATF、KL-245(以上、共栄社化学(株)製)等が挙げられる。

## 【0065】<u>特性</u>

本発明の組成物の粘度は、25 ℃において、好ましくは  $10\sim1000$  mPa·s、さらに好ましくは $50\sim500$  mPa·s、特に好ましくは $150\sim200$  mPa·sである。

【0066】また、得られる硬化物のガラス転移温度が通常、 $-30\sim200$ ℃、好ましくは $0\sim150$ ℃、更に好ましくは $30\sim120$ ℃になるように各成分を配合することが好ましい。ガラス転移温度が低すぎると夏場や日当たりの良い閉め切った室内等で高温になった場合硬化物が軟化して接着力が低下して被着体が剥がれたりずれたりする場合がある。逆に硬化物がガラス転移温度が高すぎると十分な接着力が得られなかったり、接着したものを落下したり曲げたりすると割れる場合がある。なお、ここでいうガラス転移温度は動的粘弾性測定装置により振動周波数10で測定した損失正接( $tan\delta$ )の極大値を示す温度で定義される。

【0067】本発明の組成物は、通常の放射線硬化性樹脂組成物の場合と同様に紫外線、可視光線、電子線などの照射により硬化させることができる。例えば、本発明の組成物を接着剤層の厚みが $10\sim100\mu$ mになるよう被着体間に満たし、メタルハライドランプで $50\sim200$ mJ/cm² 照射することで容易に硬化させることができ、被着体同士を接着することができる。

【0068】また、本発明の組成物の硬化物は透明性に 優れることが望ましく、例えば厚さ60μmの硬化物の 600~700nmでの光透過率が、通常90%以上に なることが望ましい。光透過率が90%未満であると、DVD等の光ディスクの接着剤として使用した場合に得られる光ディスクの外観が悪化したり、ディスクに記録された情報を読みとるための光が接着剤硬化物層で弱められるため読みとりに障害を生じる場合がある。したがって、本発明の組成物を調製する場合には硬化物の光透過率が上記範囲を満足するように各成分を配合することが望ましい。

【0069】さらに、本発明の組成物の放射線硬化物の 屈折率は25℃で通常1.51~1.70の範囲内にな るよう各成分を配合することが望ましい。この範囲外で あるとディスクに記録された情報を読みとるときに障害 を生じる場合がある。

#### 【0070】有用性

本発明の組成物はポリカーボネート(PC)、ポリメタ クリル酸メチル (PMMA)、ノルボルネン系樹脂等の 透明樹脂;金、アルミニウム等の金属;ガラス等の無機 材料等に良好な接着力を示し、光ディスク用接着剤とし て好適である。光ディスクとしては、例えば、金属、金 20 属酸化物、酸化珪素、窒化珪素、炭化珪素など無機物か らなる反射膜、半透明膜、誘電体膜、光磁気記録膜、相 変化膜等の情報記録膜や、有機色素、有機フォトクロミ ック化合物等の有機化合物などからなる情報記録薄膜が 透明樹脂に積層されたディスク基板を情報記録薄膜が内 側になるように2枚接着してなる光ディスク、或いは上 記情報記録薄膜が透明樹脂に積層されたディスク基板と 透明樹脂からなるディスク基板とを情報記録薄膜が内側 になるように接着してなる光ディスク、或いは上記情報 記録薄膜が透明樹脂に積層されたディスク基板と記録能 を持たない無機物または有機物からなる薄膜が透明樹脂 に積層されたディスク基板とを情報記録薄膜が内側にな るように接着してなる光ディスクが挙げられる。

#### [0071]

【実施例】以下に本発明に関して実施例を挙げて説明するが、本発明はこれら実施例により何ら制限されるものではない。

## 〔(A)成分であるウレタンアクリレートの合成〕 <u>合成例1</u>

攪拌機、温度計を備えた1リットルのセパラブルフラスコに、イソホロンジイソシアネート209g、3,5ージー t ーブチルー4ーヒドロキシトルエンを0.2g、ジラウリル酸ジーnーブチルスズ0.8gを仕込み攪拌し、乾燥空気雰囲気下、冷水浴で10℃に冷却した後、内容物が10~35℃に保たれるよう2ーヒドロキシエチルアクリレート109gを1時間かけて少量づつ添加し反応させた。その後、水酸基価109.7mgKOH/gのポリテトラメチレングリコール(商品名:PTMG1000、三菱化学(株)製)480g添加し、40~60℃で5時間攪拌を継続し反応させた。その後、反応生成物を取り出し、数平均分子量1650のウレタン

アクリレート (A1) を得た。

#### 【0072】合成例2

合成例1で使用したポリテトラメチレングリコールの代 わりに水酸基価111.7mgKOH/gのポリエステ ルジオール(商品名:クラポールP1010、クラレ

(株) 製) 472g使用した以外は、合成例1と同様の 操作を行い、数平均分子量1530のウレタンアクリレ ート(A2)を得た。

### 【0073】<u>合成例3</u>

合成例1で使用したポリテトラメチレングリコールの代 わりに水酸基価55.2mgKOH/gのポリエーテル ジオール(商品名:PTG-L2000、保土谷化学工 業(株)製)956g使用した以外は、合成例1と同様 の操作を行い、数平均分子量2570のウレタンアクリ レート (A3) を得た。

## 【0074】実施例および比較例

<放射線硬化性塗膜形成用組成物の調製>各実施例にお いて、撹拌機を備えた反応容器に、表1に示す組成で各 成分を仕込み、撹拌混合して組成物を調製した。また、 混合して組成物を調製した。表1および表2に示すA1 ~A3は合成例1~3で合成したウレタンアクリレート A1~A3を示し、他の成分は以下の通りである。な お、(G)成分は比較例において(D)成分の代わりに 使用したものである。

【0075】(B)成分

トリス〔2-(メタ) アクリロイルオキ シエチル〕ホスフェート(商品名:ビスコート3PA、 大阪有機化学工業(株)製)

(C) 成分

C 1 フェノキシエチルアクリレート(商品 名: ビスコート192、大阪有機化学工業(株)製) アクリロイルモルホリン (商品名:AC C 2 MO、與人(株)製)

C 3 ビスフェノールAエポキシアクリレート (商品名: VR77、昭和高分子(株)製)

ヒドロキシピバリン酸ネオペンチルグリ コールジアクリレート (商品名:KAYARAD MA NDA、日本化薬(株)製)

トリプロピレングリコールジ (メタ) ア C 5 クリレート (商品名: APG-200、新中村化学工業 (株) 製)

エチレンオキシド付加トリメチロールプ  $C_{6}$ ロパントリアクリレート

C 7 トリス (アクリロイルオキシエチル) イ ソシアヌレート(商品名:アロニックス M-315、 東亜合成(株)製)

C 8 1,6-ヘキサンジオールジアクリレー ト (商品名:1・6-HX-A、共栄社化学(株)製) C 9 テトラヒドロフルフリルアクリレート

(商品名:ビスコート#150) 【0076】(D)成分

ッーメルカプトプロピルトリメトキシシ ラン(商品名: SH6062、東レ・ダウ・コーニン グ・シリコーン (株) 製)

yーメルカプトプロピルメチルジメトキ シシラン(商品名: AY43-062、東レ・ダウ・コ ーニング・シリコーン (株) 製)

(E)成分

1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニル 10 E 1 ケトン(商品名: Irgacure 184、チバガイギ 一社製)

E 2 2-メチル-1-[4-(メチルチオ) フェニル ] - 2 - モルホリノープロパン-1-オン(商 品名: Irgacure 907、チバガイギー社製) E 3 2, 4, 6-トリメチルベンゾイルジフ エニルホスフィンオキシド(商品名: Lucirin TPO、BASF社製)

2, 4, 6-トリメチルベンゾイルフェ 各比較例においては、表2に示す組成で各成分を同様に 20 ニルホスフィネート(商品名:Lucirin LR8 893、BASF社製)

> E 5 ビス(2,4,6-トリメチルベンゾイ ル) -フェニルホスフィンオキシド(商品名: CGI-819、チバガイギー社製)

> E 6 2-ベンジルー2-ジメチルアミノー1 - (4-モルホリノフェニル)ーブタン-1-オン(商 品名: Irgacure 369、チバガイギー社製)

【0077】(F)成分

F 1 Nービニルピロリドン

30 F 2 Nービニルカプロラクタム

(G) 成分

G 1 デシルメルカプタン(商品名: AY43 -210MC、東レ・ダウ・コーニング・シリコーン (株) 製)

G 2 セチルメルカプタン

G3y-(2-アミノエチル)アミノプロピ ルトリメトキシシラン(商品名: SH6020、東レ ・ダウ・コーニング・シリコーン (株) 製)

yーメタクリロキシプロピルトリメトキ シシラン(商品名:SZ6030、東レ・ダウ・コーニ ング・シリコーン(株)製)

γーグリシドキシプロピルトリメトキシ G 5 シラン(商品名:SH6040、東レ・ダウ・コーニン グ・シリコーン (株) 製)

次に、上記のようにして調製された各実施例および各比 較例の組成物について、粘度、基材に対する密着性およ び耐湿熱性を以下のようにして測定、評価した。

#### 【0078】①粘度

(株) 東京計器製、B形粘度計、形式BM、ローターN 50 o. 2を用いて試料温度25℃で測定した。

2.3

### 【0079】②基材に対する密着性

ポリカーボネート (PC) 基板との接着性: PC基板 (商品名:パンライト、帝人化成(株)製)にスピンコ ーターで組成物を塗布し、メタルハライドランプを装着 したアイグラフィックス(株)製のコンベア型紫外線硬 化装置を用い、紫外線及び可視光線を窒素雰囲気下で照 射して膜厚50μmの硬化皮膜を得る。この時、照射光 量はアイグラフィックス (株) 製の紫外線積算強度計を 用いて測定したところ、 $100 \text{ m J/c m}^2$ であった。 該硬化皮膜にカッターナイフにて互いに中央で約90度 で交差する、各々長さ1 c mの二本の傷をクロスカット 状(十字状)に付けた後、セロテープをその上に張り付け た後に急激に該セロテープを引き剥がすクロスカットセ ロテープ剥離試験 (IIS K 5400) を行った。該セロテ ープ剥離試験によって硬化皮膜が剥がれた場合には接着 性不良と判定し、表3、表4で×で示した。また、剥が れない場合を接着性良好と判定し表3、表4で〇で示し た。

【0080】アルミニウムとの接着性:上記で用いたと同様のPC基板上にスパッタリング法により蒸着したアルミニウム皮膜にスピンコーターにて組成物を塗布し、メタルハライドランプを装着したアイグラフィックス(株)製のコンベア型紫外線硬化装置を用いて光量100mJ/cm²の光を窒素雰囲気下で照射して膜厚50μmの硬化皮膜を得た。前述のPC基板の場合と同様にしてクロスカットセロテープ剥離試験を行い、アルミニウム皮膜が接着剤硬化皮膜に付着してPC基板から剥離した場合には接着性良好と判定し表3、表4に○で示した。また、全く剥がれない場合を接着性不良と判定し表

24

3、表4に×で示した。

【0081】金との接着性:上記で用いたのと同様のPC基板上にスパッタリング法により蒸着した金皮膜にスピンコーターにて組成物を塗布し、メタルハライドランプを装着したアイグラフィックス(株)製のコンベア型紫外線硬化装置を用いて光量100mJ/cm²の光を窒素雰囲気下で照射して膜厚50μmの硬化皮膜を得た。前述のPC基板の場合と同様にしてクロスカットセロテープ剥離試験を行い、金皮膜が接着剤硬化皮膜に付10着してPC基板から剥離した場合には接着性良好と判定し表3、表4に○で示した。また、剥がれない場合を接着性不良と判定し表3、表4に×で示した。

#### 【0082】③耐湿熱性

耐湿熱性を接着性および金属基材の防食性の面から評価した。無垢のPC基板、PC基板にスパッタリングでアルミニウム皮膜をコートした基板、およびPC基板にスパッタリングで金被膜をコートした基板の各々の上に、②と同様の方法で組成物の硬化皮膜を形成したのち、各基板を80℃、相対湿度85%RHの恒温恒湿槽に96時間放置した。その後、試験片の水分を拭き取ったのち、②と同様の方法、基準で硬化皮膜の基板に対する接着性を評価した。また、上記の高温高湿下のエージングでアルミニウム被覆基板のアルミニウム被膜に腐食が認められた場合には防食性の点で耐湿熱性は不良と評価し表3、表4に×と示し、腐食が認められなかった場合には良好と評価し表3、表4に○と示した。

[0083]

【表1】

*25* 

実 施 例(単位:重量部)							
成分	1	2	3	4	5	6	7
A 1	31	_	-	28	_	-	31
A 2	_	35	_	_	38	28	-
А3	_	_	25	_		_	_
В1	2	5	2	2	2	2	2
C 1	1 1	20	10	_	20	15	1 1
C2	30	20	30	_	20	_	30
C3	10	_	10	10	_	10	10
C 4	16	_	23	20	_	_	16
C 5	_	20	_	-	_	_	-
C6		_	_	40	_	20	-
C7_			-	_	20	_	<u> </u>
D1	1	1	2		1	1	1
D2	_			1	_	_	
E 1	-	_	4	_		4	_
E 2	2	2	_	2	2	_	2
E3	3	_	_	_	3	_	3
E 4		3	_	_		3	-
E 5		_	_	3	-	_	-
E6	_	_	3	_	<del>-</del>		
F1	_	_	_	_	_	25	-
F2			_	_	_	_	10

[0084]

# \* \*【表2】

	比 較 例 (単位:重量部)						
成分	1	2	3	4	5	6	7
Αl	31	31	31	_	_	_	_
A 2	_	_	_	28	_	30	35
A3	_		_		25	_	_
В1	2	2	_	1	2		
C 1	11	11	11	15	10		45
C 2	30	30	30	30	30		
C3	10	10	10	10	10		_
C 4	16	16	16	15	23	_	
C 8	_	_	_	_	-	35	20
C9		_	_	_	_	35	_
E 1	_	_	_	_	_	1. 5	_
E2	2	2	2	2	2	_	_
E3	3	3	3	3	3	_	_
E 4	_				_	_	_
E 5	_	_	_	_	-	1. 5	_
E 6	_	_	_	_	_	_	5
G1	1	_	_	_		- *	_
G2	_	2	_	-	_	_	_
GЗ	_	_	1	_	1	-	_
G 4	_	_		2	_	_	_
G5	_	_	_	_	1	_	
				表	3		

[0085]

27

	実 施 例						
	1	2	3	4	5	6	7
粘度 (mPas)	450	650	700	1500	1800	800	560
接着性							
PC	0	0	0	0	0	0	0
アルミニウム	0	0	0	0	0	0	0
金	0	0	0	0	0	0	0
耐湿熱性							
接着性							
PC	0	0	0	0	0	0	0
アルミニウム	0	0	0	0	0	0	0
金	0	0	0	0	0	0	0
防食性	0	0	0	0	0	0	0

[0086]

\* \*【表4】

	比 較 例							
	1	2	3	4	5	6	7	
粘度 (mPas)	440	430	450	660	750	100	300	
接着性								
PC	0	0	0	0	0	0	×	
アルミニウム	0	0	×	0	0	×	×	
金	×	×	×	×	×	×	×	
耐湿熱性								
接着性								
PC	0	0	0	0	0	×	×	
アルミニウム	0	0	×	0	0	×	×	
金	×	×	×	×	×	×	×	
防食性	0	0	0	0	0	×	×	

### [0087]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の放射線硬化性樹脂組成物は、従来の接着剤と比べて、基材である樹脂、樹脂上に設けられた反射層および半透過層等に対し優れた接着性を示し、硬化物は優れた耐熱性と耐湿性を有するとともに光透過性に優れているので、DVD等の光ディスクの製造に極めて有用である。

【0088】以上詳述した本発明の組成物の好ましい実施態様を以下に記す。

- 1. (A) 成分のウレタン (メタ) アクリレートの数平 均分子量が600~1000である前記組成物。
- 2. (A) 成分と(B) 成分と(C) 成分の合計100 重量部当り、(A) 成分が5~70重量部含まれる前記 組成物。
- 3. (A) 成分と(B) 成分と(C) 成分の合計100 重量部当り、(B) 成分が30~90重量部含まれる前 記組成物。

- 4. (B) 成分としてリン原子と結合する水酸基を含まない、一分子中に (メタ) アクリロイル基を少なくとも 一個有するリン酸エステル化合物を含有する前記組成 物
- 5. (A) 成分と(B) 成分と(C) 成分の合計100 重量部当り、(B) 成分が0.2~10重量部含まれる 前記組成物。
- 6. (A) 成分と(B) 成分と(C) 成分の合計100 重量部当り、(D) 成分が0.05~20重量部含まれ る前記組成物。
- 7. 25℃での粘度が10~10000mPa·sである前記組成物。
- 8. 組成物に紫外線を照射して得られる硬化物のガラス 転移温度が $-30\sim200$  ℃である前記組成物。組成物 に紫外線を照射して得られる硬化物の25 ℃における屈 折率が $1.51\sim1.70$  である前記組成物。

(16)

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号

FΙ

//(C08F 290/06

230:02)

(72)発明者 竹端 雄一

東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合

成ゴム株式会社内

(72) 発明者 宇加地 孝志

東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合

成ゴム株式会社内